#### PCT

#### WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro



### INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 4:
C07D 501/18, 501/04
C07F 7/18

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 86/ 03204
(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:
5. Juni 1986 (05.06.86)

(21) Internationales Aktenzeichen:
PCT/EP85/00635
(74) Anwälte: NORRIS, Allen, E. usw.; Sandoz AG, Patentabteilung, CH-4002 Basel (CH).

(31) Prioritätsaktenzeichen:

A 3715/84 A 3716/84

(32) Prioritätsdaten:

23. November 1984 (23.11.84) 23. November 1984 (23.11.84)

(33) Prioritätsland:

АТ

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BIO-CHEMIE GESELLSCHAFT M.B.H. [AT/AT]; A-6250 Kundl (AT).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ASCHER, Gerd [AT/AT]; Daxerfeld 3, A-6250 Kundl (AT). THALER, Heinrich [AT/AT]; A-6322 Kirchbichl 195 (AT). LU-DESCHER, Johannes [AT/AT]; Breitenbach 109, A-6250 Breitenbach (AT).

(81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), BE (europäisches Patent), CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), IT (europäisches Patent), JP, KR, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), US.

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

- (54) Title: NEW PROCESS FOR PROCUDING CEPHALOSPORINE DERIVATIVES
- (54) Bezeichnung: NEUES VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON CEPHALOSPORINDERIVATEN
- (57) Abstract

Process for the production of cephalosporine derivatives by the silylization of 7-ACA or its derivatives followed by conversion of 3-iodomethyl derivatives with subsequent nucleophilic exchange in the 3-position.

#### (57) Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung von Cephalosporin-Derivaten mittels Silylierung von 7-ACA oder deren Derivaten gefolgt von Umwandlung zum 3-Jodomethyl-Derivaten mit anschliessendem nukleophilem Austausch in der 3-Stellung.

#### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

Österreich	FR	Frankreich	ML	Mali .
Australien	GA	Gabun	MR	Mauritanien
Barbados	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
Belgien	HU	Ungam	NL	Niederlande
Bulgarien	IT	Italien	NO	Norwegen
Brasilien	JР	Japan	RO	Rumänien
Zentrale Afrikanische Republik	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SD	Sudan
Kongo	KR	Republik Korea	SE	Schweden
Schweiz	Li	Liechtenstein	SN	Senegal
Kamerun	LK	Sri Lanka	SU	Soviet Union
Deutschland, Bundesrepublik	LU	Luxemburg	TD	Tschad
Dänemark	MC	Monaco	TG	Togo
Finnland	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten
	Australien Barbados Belgien Bulgarien Brasilien Zentrale Afrikanische Republik Kongo Schweiz Kamerun Deutschland, Bundesrepublik Dänemark	Australien GA Barbados GB Belgien HU Bulgarien IT Brasilien JP Zentrale Afrikanische Republik KP Kongo KR Schweiz LI Kamerun LK Deutschland, Bundesrepublik LU Dänemark MC	Australien GA Gabun Barbados GB Vereinigtes Königreich Belgien HU Ungarn Bulgarien IT Italien Brasilien JP Japan Zentrale Afrikanische Republik KP Demokratische Volksrepublik Korea Kongo KR Republik Korea Schweiz LI Liechtenstein Kamerun LK Sri Lanka Deutschland, Bundesrepublik LU Luxemburg Dänemark MC Monaco	Australien GA Gabun MR Barbados GB Vereinigtes Königreich MW Belgien HU Ungarm NL Bulgarien IT Italien NO Brasilien JP Japan RO Zentrale Afrikanische Republik KP Demokratische Volksrepublik Korea SD Kongo KR Republik Korea SE Schweiz LI Liechtenstein SN Kamerun LK Sri Lanka SU Deutschland, Bundesrepublik LU Luxemburg TD Dänemark MC Monaco TG

von Amerika

Ŧ

#### Neues Verfahren zur Herstellung von Cephalosporinderivaten

Cephalosporine sind wertvolle in der Humanmedizin verwendete Antibiotika. Ein Teil dieser Verbindungen (z. B. Cefalotin, Cefotaxim) leitet sich von dem Grundkörper 7-Aminocephalosporansäure (7-ACA) ab. 7-ACA kann durch Fermentation von Cephalosporin C, anschließende Isolierung des Naturprodukts und Seitenkettenabspaltung einfach hergestellt werden und ist ein leicht erhältliches Handelsprodukt.

Ein anderer, wesentlich größerer Teil der heute therapeutisch verwendeten Cephalosporine leitet sich hingegen von 7-Aminocephalosporansäuren ab, die einen anderen Rest als 7-ACA in 3-Stellung tragen (z. B. Cefaloridin, Cefamandol, Cefazolin, Cefoperazon, Ceftazidime, Ceftriaxon, Cefmenoxim, Cefonicid). Für die Herstellung von derartigen Verbindungen muß üblicherweise zunächst bei 7-ACA ein Austausch des Substituenten in 3-Stellung durchgeführt und die 3-substituierte 7-ACA isoliert werden. Ein weiterer Schritt führt dann zur Acylierung in 7-Stellung und zur Isolierung des gewünschten Cephalosporinantibiotikums.

Die Reaktion kann auch umgekehrt durchgeführt werden, das heißt, daß zuerst 7-ACA mit dem gewünschten Rest in 7-Stellung acyliert und anschließend das Acylderivat der 7-ACA isoliert wird. Nachfolgender Austausch in wäßrigen Puffersystemen führt dann üblicherweise zum gewünschten Cephalosporin-Endprodukt.

Beide Reaktionen haben Begrenzungen, das heißt, sie lassen sich nicht wahllos mit jeder Kombination von gewünschten Resten in 3- oder 7-Stellung durchführen. In allen Fällen muß über Acylierung/Austausch und/oder Isolierung im protischen Medium gearbeitet werden. Enthält die Seitenkette in 7-Stellung selbst eine acylierbare oder aktivierbare Funktion, so muß diese Gruppe zuerst mit einer ausgewählten Schutzgruppe geschützt und nach der Isolierung des gewünschten Cephalosporin-Endprodukts die Schutzgruppen wieder abgespalten werden.

Der Stand der Technik zur Herstellung von derartigen Verbindungen weist im wesentlichen drei Verfahren auf, die jedoch alle mit gewissen Nachteilen behaftet sind. So beschreibt die DE-OS 2,804.896 (TOYAMA) die Umsetzung von 7-Aminocephem(3)-4-carbonsäuren mit Lewis-Säuren bzw. mit Protonensäuren im Überschuß, wobei vorzugsweise Bortrifluorid verwendet wird. Es ist bekannt, daß derartige Reagenzien äußerst toxisch sind, Umweltprobleme verursachen und außerdem ß-Lactame unter stark sauren Bedingungen im protischen Medium instabil sind.

Ein zweites Verfahren beschreibt die Austauschreaktion in 3-Stellung in wäßrigen Puffersystemen (US-PS 3,516.997). Dieses Verfahren gibt geringe Ausbeuten, da unter den verwendeten Bedingungen (7-ACA + heterocyclisches Thiol) Cephalosporine in Pufferlösungen zwischen pH 5 und 9 zu einem erheblichen Teil zersetzt und daher die Titelverbindungen in ungenügender Reinheit erhalten werden.

Ein drittes Verfahren beschreibt die Acylgruppen-Abspaltung der Seitenkette in 7-Position bei einem Cephalosporin, das schon den richtigen
Substituenten in 3-Stellung trägt (z.B. US-PS 4,369.313). Zur Herstellung
der in diesem Patent verwendeten Ausgangsmaterialien muß jedoch 7-ACA
zunächst in 7-Stellung acyliert, dann der Austausch in 3-Stellung vorgenommen und zum Schluß die Seitenkette in Position 7 abgespalten werden.
Gesamthaft gesehen ist diese Reaktionsfolge von der Ausbeute ab 7-ACA
als unwirtschaftlich zu betrachten.

In dem erfindungsgemässen Verfahren wird 7-ACA oder ein Derivat davon in ihr N,O-bissilyliertes Derivat überführt, hierauf mit einem Jodierungsmittel zur 3-Jodnethylverbindung umsetzt, durch Zugabe eines nucleophilen Reaktionspartners in das gewünschte 3-substituierte Derivat der N,O-bissilylierten 7-ACA überführt, dieses entweder entschützt oder 
mit einem Acylierungsmittel, das die gewünschte Acylgruppe in 7-Stellung 
einführen soll, versetzt und die Reaktion durch Entschützung zu Ende 
führt. Die Erfindung betrifft ferner die einzelnen Reaktionen bzw. 
Reihenfolge der Reaktionsstufen, des gesamten Verfahrens. Das volle 
Verfahren kann wenn erwünscht ohne Isolierung der einzelnen Zwischenprodukte durchgeführt werden.

Das erfindungsgemässe Verfahren kann durch folgendes allgemeines Reaktionsschema beschrieben werden:

In den Formeln I bis V stehen  $R_1$  für Wasserstoff oder die Methoxygruppe,  $R_2$  für die Methyl- oder Aminogruppe, R für eine niedere Alkylgruppe und  $R_4$  für Wasserstoff, Alkali oder eine negative Ladung bzw.  $OR_4$  für Halogen.  $R_5$  bedeutet eine in der Cephalosporinchemie übliche Acylgruppe.  $R_3$  für den Rest eines Nukleophils steht. Die Erfindung betrifft insbesondere die Stufen IV zu III, III to II; sowie die Reihenfolgen III zu III zu III to II/IIa $\rightarrow$ I.

Dieses Verfahren kann beispielsweise folgendermaßen ausgeführt werden:

Eine 7-Aminocephem(3)-4-carbonsäure der Formel V, vorzugsweise 7-ACA, wird in einem unter den Reaktionsbedingungen inerten Lösungsmittel suspendiert und in Gegenwart eines Überschusses an Silylierungsmittel rückflußerhitzt. Als Lösungsmittel für diese Silylierungsreaktion kommen halogenierte Kohlenwasserstoffe in Frage, wie beispielsweise Dichlormethan, Chloroform, 1,2-Dichlorethan, 1,1,2-Trichlorethan und Tetrachlorethylen, organische Nitrile, wie Acetonitril, Propionitril, Nitroalkane, wie Nitromethan oder Sulfone, wie Sulfolan. Die Silylierungsreaktion kann entweder bei hochsiedenden Lösungsmitteln durch Erhitzen auf die entsprechenden Temperaturen oder bei niedriger siedenden Lösungsmit teln durch eine spezielle Katalyse einer organischen Sauerstoffsäure, z.B. Quadratsäure, Trifluoressigsäure oder deren Gemische, durchgeführt werden. Als Silylierungsmittel bei dieser Reaktion können übliche Silylierungsmittel wie Hexamethyldisilazan, Trimethylchlorsilan, Bistrimethylsilylharmstoff, N-Trimethylsilyldialkylamine oder bis- oder monosilylierte Acetamide bzw. Gemische dieser Reagenzien, verwendet werden. Es ist bevorzugt, dass die Bissilylierung zu 100% verläuft, da geringe Mengen an Monosilylderivat die weitere Umsetzung erheblich stören können. Die Umsetzung der so erhaltenen Verbindungen der Formel IV wird beispielsweise so vorgenommen, dass zu dem erhaltenen Reaktionsgemisch 1,1 bis 1,5 Aquivalente Trialkyljodsilan, z.B. Trimethyljodilan zugegeben werden und die Reaktion bei Temperaturen von -20 bis +50°C, vorzugsweise bei 0 bis 45°C, durchgeführt wird. Es ist überraschend, dass eine Verbindung der Struktur von 3-Jodmethyl-N,O-bistrialkylsilyl-7-aminocephalosporansäure stabil ist. Bei einigen ähnlichen Strukturen, die in der Literatur beschrieben werden, erfolgt exzessive Selbstalkylierung im Stickstoff (DE-OS 3,212.900, YAMANOUCHI). Die Tatsache, dass die erfindungsgemässen N,O-Bis-trialkylsilyl-3-jodmethyl-7-aminocephalosporansäuren stabil sind, kann der sterischen Hinderung der Trialkylsilylgruppe am Stickstoff zugeschrieben werden. Es ist deshalb essentiell, reine Bissilylverbindung vorliegen zu haben, da das Vorliegen von Monosilylverbindungen zu exzessiver Zersetzung und Polymerisation führt.

Bistrimethylsilyl-3-jodmethyl-7-aminocephem(3)-4-carbonsäuren der Formel III können durch Entfernen des überschüssigen Lösungsmittels und Trialkyljodsilans im Vakuum in reiner Form isoliert und mittels des NMR-Spektrums charakterisiert werden.

Die Cephalosporinderivate der Formel III können leicht in 3-substituierte 7-Aminocephem(3)-4-carbonsäuren der Formel II bzw. IIa überführt werden, wobei die Verbindungen der Formel III nicht isoliert werden müssen, und zwar durch Umsetzung mit einem Nukleophile wie z.B.

- a) einem tertiären (Stickstoff) Heterocyclus (z.B. Pyridin, Chinolin) oder einem tertiären aliphatischen oder cycloaliphatischen Amin, z.B. N-Ethylpiperidin oder N-Methylpyrrolidin, oder
- b) einem Thiolatanion eines mercaptosubstituierten Heterocyclus oder dem freien Mercaptoheterocyclus und einem Säurefänger, oder
- c) einem einen sekundären Stickstoff tragenden Heterocyclus, und gegebenenfalls gleichzeitiger oder anschließender Entschützung.

Speziell kommen als solche Reaktionspartner für die Verbindungen der Formel III in Frage:

a) aromatische Stickstoffbasen wie Pyridin, Chinolin, die durch einen oder mehrere Substituenten zusätzlich substituiert sein können; aliphatische Trialkylamine, wobei Alkyl vorzugsweise die Bedeutung von  $C_1$  -  $C_4$  hat, und carbocyclische, gesättigte oder ungesättigte tertiäre Amine, z.B. N-Ethylpiperidin, N-Methylpyrrolidin, Chinuclidin u.a.m.,

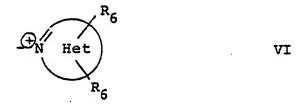
- b) Salze von mercaptosubstituierten Heterocyclen bzw. die freien Mercaptoverbindungen in Gegenwart von Säurefängern,
- c) Heterocyclen, die einen sekundären alkylierten Stickstoff haben, z.B. Triazole, Tetrazole, Pyrazole, Pyrrolidine, Imidazole.

Diese Umsetzungen mit obigen Reaktionspartnern können in den obgenannten Lösungsmitteln bei Temperaturen von -78 bis +70° C, vorzugsweise -50 bis +40° C, durchgeführt werden. Bei schwerer Löslichkeit eines Reaktionspartners in obgenannten Lösungsmitteln kann nach Bedarf ein absolut trockenes aprotisches polares Lösungsmittel, z.B. DMF, HMPT, zugesetzt werden.

Anschließend wird zur Herstellung der Verbindungen der Formel I im gleichen Reaktionsgemisch nach an sich bekannten Methoden die gewünschte Acylgruppe in Position 7 eingeführt und, falls vorhanden, die Silylgruppe abgespalten.

Für die Acylierung werden vorzugsweise Verbindungen der Formel II bzw. IIa in der Reaktionsmischung hergestellt, worin  $R_1$  obige Bedeutung besitzt und  $R_3$ 

a) eine aromatische Stickstoffbase der Formel



wobei Het Pyridin, Chinolin, Pyrimidin oder Thiazol und  $R_6$  Carboxy, Carbamido, einen Sulfonsäurerest oder einen in der G-Lactamchemie üblichen Substituenten bedeuten, oder beide  $R_6$  einen gegebenenfalls substituierten carbocyclischen Ring bilden, oder

b) eine aliphatische oder cycloaliphatische Stickstoffbase der Formel

wobei die Substituenten  $R_7$ ,  $R_8$  und  $R_9$  gleich oder verschieden sein können und jeweils eine niedere Alkyl- oder niedere Alkenylgruppe bedeuten oder  $R_7$  mit  $R_8$  und dem Stickstoffatom einen durch  $R_9$  alkylsubstituierten fünf- oder sechsgliedrigen carbocyclischen gesättigten oder ungesättigten Ring bedeuten, wobei  $R_9$  zusätzlich eine 1,3- oder 1,4-Alkylen- oder Vinylenbrücke darstellen kann, oder

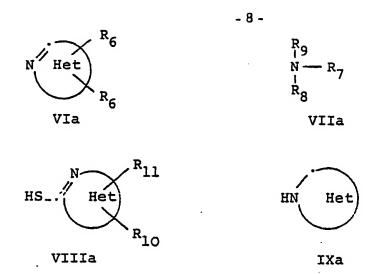
c) einen gegebenenfalls substituierten heterocyclischen Thiolrest der Formel

in dem Het einen fünf- oder sechsgliedrigen Heterocyclus bedeutet und  $R_{10}$  und  $R_{11}$  für Alkyl, Halogen oder Alkenyl steht, wobei ein Alkylrest wieder durch Sulfonsäuregruppen, Acylamino, Dialkylamino, Oxo oder Hydroxy substituiert sein kann, oder

#### d) einen Rest der Formel



wobei Het Tetrazol, Triazol, Imidazol, Pyrrolidin oder Pyrazol, die durch eine niedere Alkylgruppe substituiert sein können, bedeutet. Diese Verbindungen können durch Zusatz einer Verbindung der Formeln



worin  $R_6$  bis  $R_{11}$  und Het obige Bedeutung besitzen, zum Reaktionsgemisch, das eine Verbindung der Formel II bzw. IIa enthält, erhalten werden.

In den nachfolgenden Beispielen, die die Erfindung erläutern sollen, ohne jedoch ihren Umfang einzuschränken, erfolgen alle Temperaturangaben in Celsiusgraden.

### Beispiel 1: 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester (Verbindung der Formel III)

# a) 7-Trimethylsilylamino-3-acetoxymethylcephem(3)-4-carbonsäuretrime-thylsilylester (Formel IV):

Zu einer siedenden Suspension von 2,5 g 7-Aminocephaiosporansäure, 1,75 ml Trichlorsilan und 7,65 ml Hexamethyldisilazan in 100 ml trockenem Chloroform gibt man 45 mg Quadratsäure und kocht das Gemisch unter Stickstoffatmosphäre über Nacht unter Rückfluß. Die klare Lösung wird dann unter Vakuum zur Trockne eingedampft, wobei der 7-Trimethylsilylaminocephalosporansäuretrimethylsilylester in fester Form erhalten wird. Durch die extreme Hydrolysierbarkeit kann keine Schmelzpunktsbestimmung durchgeführt werden, die Charakterisierung erfolgt NMR-spektroskopisch.

 $^{1}$ HNMR: 0.15 (9H, N-Si  $\rightleftharpoons$  ); 0.36 (s, 9H, -CO<sub>2</sub>Si  $\rightleftharpoons$  ); 1.43 (d, J =  $^{\circ}$  0 | 12 Hz, 1H, NH); 2.09 (s, 3H, O-C-CH<sub>3</sub>); 3.46 (AB, J = 18 Hz, 2H, C<sub>2</sub>-H); 4.60 - 5.28 (m, 4H, CH<sub>2</sub>-J, C<sub>6</sub>-H, C<sub>7</sub>-H).

# b) 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester (Formel III):

Die N,O-bissilylierte 7-ACA (wie unter a) beschrieben hergestellt) wird in 125 ml trockenem Dichlormethan gelöst, die Lösung auf 0° gekühlt und 1,87 ml Trimethyljodsilan zugetropft. Man läßt die Lösung auf Raumtemperatur kommen und rührt 2 Stunden nach. Nach Abdampfen des Lösungsmittels im Vakuum erhält man die Titelverbindung in fester Form, die wegen der großen Hydrolyseempfindlichkeit nur NMR-spektroskopisch charakterisiert wurde.

<sup>1</sup>HNMR(CDCl<sub>3</sub>): 0.125 (b, 9H, N-Si ≤); 0.38 (s, 9H, -CO<sub>2</sub>Si ≤); 1.55 (d, J = 12 Hz, 1H, NH); 3.50 (AB, J = 18 Hz, 2H, C<sub>2</sub>H); 4.39 (AB, J = 9 Hz, 2H, -CH<sub>2</sub>-J); 4.58 (d, d, J = 12 Hz, 4,5 Hz, 1H, C<sub>7</sub>-H); 4.71 (d, J = 4,5 Hz, 1H, C<sub>6</sub>-H).

Aus dem 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretri methylsilylester können beispielsweise folgende 3-substituierte Derivate der Formel II hergestellt werden:

## Beispiel 2: 7-Amino-3-pyridiniummethylcephem(3)-4-carbonsäure.Hydrojo-did (Formel IIa):

Zu der Lösung der Titelverbindung des Beispiels 1 gibt man unter Eiskühlung 1,47 ml Pyridin und rührt die Lösung anschließend 2 Stunden bei Raumtemperatur. Durch Zugabe von 1,7 ml Methanol zur Lösung fällt man die rohe 7-Amino-3-pyridiniummethylcephem(3)-4-carbonsäure als Hydrojodid aus. Digerieren des Feststoffes in Wasser liefert die reine Titelverbindung. Fp: 145° (Zers.).

<sup>1</sup>HNMR (D<sub>2</sub>O, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>): 3.38 (AB, J = 18 Hz, 2H, C<sub>2</sub>-H); 4.80 (d, J = 5,8 Hz, 1H, C<sub>7</sub>-H); 5.10 (d, J = 5,8 Hz, 1H, C<sub>6</sub>-H); 5.43 (AB, J = 17 Hz, 2H, CH<sub>2</sub>-N<sup>+</sup> $\ll$ ); 8.0 - 8.2 (m, 2H, Pyridin 3H's); 8.41 - 8.63 (m, 1H, Pyridin-C<sub>4</sub>-H); 8.93 (d, J = 6,3 Hz, 2H, Pyridin-2H's).

# Beispiel 3: 7-Amino-3-[5-(1,2,3-triazolyl)thiomethyl]cephem(3)-4-carbon-säure (Formel IIa):

Zu der Lösung der Titelverbindung des Beispiels 1 in Dichlormethan gibt man bei  $0^{\circ}$  5 ml N,N-Dimethylformamid und 2,26 g 5-Mercapto-1,2,3-triazol.Na-salz und rührt die Lösung 2 Stunden bei Raumtemperatur weiter. Man gibt dann unter Eiskühlung 5 ml Methanol zu, wobei die Titelverbindung ausfällt. Man löst sie in 6 N HCl und stellt den pH mit konz. NaOH auf pH = 1, wobei die Titelverbindung wieder ausfällt. Zersetzungspunkt>190°.

NMR (DMSO;  $CF_3CO_2H$ ): 3.28 (AB, J = 18 Hz, 2H); 3.95 (AB, J = 12,6 Hz, 2H); 4.76 (d, J = 5,7 Hz, 1H); 4.97 (d, J = 5,7 Hz, 1H); 7.9 (s, 1H).

# Beispiel 4: 7-8-Amino-3-(2-dehydrochinuclidinium)methylcephem(3)-4-carboxylat.Dihydrochlorid (Formel IIa):

2,22 g 7-Aminocephalosporansäure werden wie in Beispiel 1 beschrieben zu

7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester umgesetzt. Zu dieser Lösung in Dichlormethan gibt man unter Eiskühlung 1 g 1-Aza-bicyclo[2.2.2]oct-2-en und rührt dann 2 Stunden bei Raumtemperatur nach. Man fällt das Rohprodukt durch Zugabe von 2 ml gesättigter etherischer HCl. Das Rohprodukt wird in verdünnter wäßriger HCl gelöst und mit Isopropanol ausgefällt. Man erhält ein farbloses Pulver-Zersetzung ab 140°.

<sup>1</sup>HNMR (D<sub>2</sub>O): 1.70 - 2.50 (m, 4H); 3.0 - 5.2 (m); 3.76 und 4.10 (AB, J = 19 Hz, 2H); 5.34 (d, J = 6 Hz, 1H); 5.53 (d, J = 6 Hz, 1H); 6.70 - 7.3 (m, 2H).

### Beispiel 5: 7-8-Amino-3-(N-methylpyrrolidinium)methylcephem(3)-4-carb-oxylat.Hydrochlorid (Formel IIa):

10,88 g 7-Aminocephalosporansäure werden wie beschrieben zu 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester umgesetzt. Zur Lösung dieser Verbindung in 120 ml Dichlormethan gibt man bei -60° langsam 4,15 ml N-Methylpyrrolidin und rührt 90 Minuten bei dieser Temperatur. Das Reaktionsgemisch wird dann auf 100 ml Ethanol, das mit etwas HCI-Gas versetzt ist, gegossen. Anschließend stellt man den pH der Suspension auf 2,5. Nach Stehen über Nacht wird der Festkörper isoliert. Er wird in 20 ml Wasser suspendiert und der pH wird mit konzentrierter HCl auf 0 gestellt. Man gibt dann 5 g Aktivkohle zu, rührt 5 Minuten und filtriert vom Ungelösten und der Aktivkohle ab. Der pH der farblosen wäßrigen Lösung wird dann mit 5 N NaOH auf 2,5 gestellt und zur. Lösung werden langsam 200 ml Aceton zugegeben. Nach zweistündigem Stehen im Kühlschrank wird der Niederschlag über eine Nutsche isoliert und mit Aceton und Ether gewaschen. Nach Trocknen im Trockenschrank erhält man ein farbloses Pulver. Zersetzungspunkt: 115°. Ausbeute: 5,6 g (42 % d. Th.).

<sup>1</sup>HNMR (CF<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>D+D<sub>2</sub>O): 5.48 (1H, d, J = 5,2 Hz, C<sub>7</sub>-H); 5.31 (1H, d, J = 5,2 Hz, C<sub>6</sub>-H); 4.73 (2H, AB, J = 13 Hz; CH<sub>2</sub>-N-); 4.1-3.47 (6H, m, C<sub>2</sub>-H und N-methyl-pyrrolidin-H); 3.15 (3H, s, CH<sub>3</sub>-N-); 2.37 (4H, b, N-methyl-pyrrolidin-H).

Verbindungen der Formel I können folgendermaßen erhalten werden:

Beispiel 6: (6R,7R)-7-[2-(2-Amino-4-thiazolyl]-(Z)-2-[(1-diphenylmethoxy carbonyl-1-methylethoxy)imino]acetamido-3-(1-pyridiniummethyl)cephem(3)-4-carbonsäurechlorid.Hydrochlorid (Formel I):

Zu einer siedenden Suspension von 2,5 g 7-ACA, 1,75 ml Trichlorsilan und 7,65 ml Hexamethyldisilazan in 100 ml trockenem Chloroform gibt man 45 mg Quadratsäure und kocht das Gemisch unter Stickstoffatmosphäre über Nacht unter Rückfluß. Die klare Lösung wird dann unter Vakuum zur Trockne eingedampft, wobei der 7-Trimethylsilylaminocephalosporansäuretrimethylsilylester in fester Form ausfällt. Man löst ihn in 125 ml trockenem Dichlormethan, kühlt auf 0° ab und tropft 1,87 ml Jodtrimethylsilan zu. Man läßt die Lösung auf Raumtemperatur kommen und rührt 2 Stunden nach. Zum entstandenen 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester gibt man 1,47 ml trockenes Pyridin und rührt 2 Stunden bei Raumtemperatur. Anschließend gibt man zu dieser Lösung 5,41 g 2-(2-Amino-4-thiazolyl)-(Z)-2-((1-diphenylmethoxycarbonyl-1-methylethoxy)imino]-thio-

essigsäure-S-benzothiazol-2-ylester und rührt das Gemisch 2 Tage bei Raumtemperatur. Das Reaktionsgemisch wird dann in eine 50° warme Lösung vor. 4,5 ml konzentrierter Salzsäure in 500 ml Isopropanol eingetragen, wobei die Titelverbindung ausfällt. Sie wird abgesaugt und mit Isopropanol gewaschen. Nach Trocknung und Umkristallisation aus wäßriger HCl/Isopropanol erhält man die Titelverbindung als gelblich gefärbtes Produkt.

Fp.: Zersetzung ab 160°

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>): 9.84 (1H, d, -N-H, J = 8 Hz); 9.20, 8.67 und 8.23 (5H, Pyridinium-H); 7.28 (10H, Phenyi-H); 6.98 (1H, S, Thiazolyl-H); 6.79 (1H, S,  $^{1}$ CH-Ph<sub>2</sub>); 5.95 (1H, dd, H<sub>7</sub>, J = 8 Hz, J = 5 Hz); 5.72 (2H,  $^{1}$ CH<sub>2</sub>-Pyridin); 5.27 (1H, d, H<sub>6</sub>, J = 5 Hz); 3.57 (2H, H<sub>2</sub> und H<sub>2</sub>'); 1.63 (6H, -C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

# Beispiel 7: 7-[a-(Ethoxycarbonylmethoxy)imino-1H-pyrazol-3-yl]acetami-do-3-[(1-methyl-1H-tetrazol-5-yl)thiomethyl]cephem(3)-4-carbonsäure.Ethanol-solvat (Formel I):

Zu einer Lösung von 3,82 g 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethyl-3-cephem-4-carbonsäuretrimethylsilylester (hergestellt wie in Beispiel 1 oder 6 beschrieben) in 125 ml trockenem Dichlormethan gibt man 5 ml Dimethylformamid und 1,4 g 1-Methyl-5-mercapto-1,2,3,4-tetrazol.Natriumsalz und rührt die Lösung 2 Stunden bei Raumtemperatur. Anschließend gibt man 4,16 g kristallinen (Methoxycarbonylmethoximino)-1H-pyrazol-3-yl-essigsäure-mercaptobenzthiazolylester zu und rührt das Reaktionsgemisch über Nacht bei Raumtemperatur. Der Ansatz wird nun in 350 ml auf 55° vorgewärmtes Ethanol eingerührt und langsam auf 30° abgekühlt. Durch Animpfen mit der Titelverbindung fällt die Titelverbindung in kristalliner Form aus, sie wird abfiltriert und getrocknet.

Fp.: 119 - 121°.

### Beispiel 8: 7-8-(2-Thienylacetamido)-3-pyridiniummethylcephem(3)-4-car-bonsäure.Nitrat (Formel I):

Zu einer Lösung von 3,82 g 7-Trimethylsilylamino-3-jodomethylcephem(3)-4-carbonsäuretrimethylsilylester (hergestellt wie in Beispiel 1 oder 6 beschrieben) in 125 ml trockenem Dichlormethan gibt man 1,47 ml trockenes Pyridin und rührt 2 Stunden bei Raumtemperatur. Anschließend gibt man zu dieser Lösung eine Lösung von 3,2 g Thienylessigsäure-5-mercaptobenzthiazolylester in 20 ml Dichlormethan (hergestellt in situ aus 1,56 g Thiophenessigsäure, 4,47 g Bis(benzothiazol-2-yl)disulfid und 3,53 g Triphenylphosphin in Dichlormethan) und rührt das Gemisch 30 Stunden bei Raumtemperatur. Durch Zugabe von 5 ml Methanol fällt man die rohe Titelverbindung als Hydrojodid. Diese wird in 5 % Bicarbonatlösung gelöst, von Unlöslichem abfiltriert, und durch Zugabe von verdünnter Salpetersäure kristallisiert die Titelverbindung bei einem pH von 1,8 als Nitrat aus.

Fp.: 151 - 152° (Zers.).

#### Patentansprüche:

1. Verfahren zur Herstellung von Cephalosporanderivaten der Formel

worin R für eine niedere Alkylgruppe und  $\mathsf{R}_1$  für Wasserstoff oder die Methoxygruppe stehen, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel

$$\begin{array}{c|c}
R \\
R \\
\hline
Si - NH = 1 \\
\hline
Si - NH = 1 \\
\hline
Si - CH_2 \cdot O.CO.R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2 \cdot O.CO.R_2 \\
\hline
COO-Si = R \\
R
\end{array}$$
IV

worin R und  $\rm R_1$  obige Bedeutung besitzen und  $\rm R_2$  für die Methyl- oder Aminogruppe steht, mit einem Jodierungsmittel umsetzt.

2. Verfahren zur Herstellung von 3-substituierten 7-Aminocephem(3)-4-carbonsäuren der Formel

$$\begin{array}{c}
R \\
R \\
\hline
R
\end{array}$$
Si.NH
$$\begin{array}{c}
E_1 \\
\hline
R
\end{array}$$
Coo.si
$$\begin{array}{c}
R \\
R
\end{array}$$
II

worin R und  $R_1$  die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung besitzen und  $R_3$  für den Rest eines Nukleophils steht, gekennzeichnet durch nukleophiles Austauschen in Stellung 3 einer Verbindung der Formel III gemäss Anspruch 1 und, gegebenfalls zur Herstellung von Verbindungen der Formel IIa, gleichzeitig oder anschliessend Entschützung der erhaltenen Verbindung der Formel II.

3. Verfahren zur Herstellung von Cephalosporinderivaten, dadurch gekennzeichnet, dass man 7-ACA oder ein Derivat davon in ihr N,O-bissilyliertes Derivat überführt, hierauf mit einem Jodierungsmittel zur 3-Jodmethylverbindung umsetzt, durch Zugabe eines nucleophilen Reaktionspartners in das gewünschte 3-substituierte Derivat der N,O-bissilylierten 7-ACA überführt, dieses entweder entschützt oder mit einem Acylierungsmittel, das die gewünschte Acylgruppe in 7-Stellung einführen soll, versetzt und die Reaktion durch Entschützung zu Ende führt.

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/EP 85/00635

I. CLAS	SIFICATIO	N OF SUBJECT MATTER (If several class	sification symbols apply, indicate all) 6		
Accordin	g to Internat	ional Patent Classification (IPC) or to both Ni	stional Classification and IPC		
		D 501/18; C 07 D 501/04; C 07 F 7			
IL FIELD	8 SEARCH	(ED			
		Minimum Docum	entation Searched ?	•	
Classificat	ion System		Classification Symbols		
Int.C	1.4	C 07 D 501/00			
		Documentation Searched other to the Extent that such Document	than Minimum Documentation are included in the Fields Searched		
III. DOCI	JMENTS C	ONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category *	Citati	on of Document, 11 with Indication, where ap	propriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13	
<b>P</b> .	EP, A, 0 11 Septe	154417 (YAMANOUCHI PHARMA) mber 1985, see pages 10-13; exampl	CEUTICAL CO. LTD.) le 1	1,2	
3					
		·			
<ul> <li>Special categories of cited documents: 10</li> <li>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</li> <li>"E" earlier document but published on or after the international filing date</li> <li>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</li> <li>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</li> <li>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</li> <li>IV. CERTIFICATION</li> </ul>		ng the general state of the art which is not of particular relevance; but published on or after the international may throw doubts on priority claim(s) or establish the publication date of another special reason (as specified) and to an oral disclosure, use, exhibition or the prior to the international filing date but	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.		
		pletion of the international Search			
06	March 19	986 (06.03.86)	Date of Mailing of this International Search Report 26 March 1986 (26.03.86)		
	i Searching pean Pater		Signature of Authorized Officer		
	Laura varel	IF OTHICE			

### ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON

INTERNATIONAL APPLICATION NO.

PCT/EP 85/00635 (SA 11344)

This Annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 19/03/86

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP-A- 0154417	11/09/85	JP-A- 60169486	02/09/85

### 'INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 85/00635

I. KLASSIFIKATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANDS (bei mehreren Klassifikationssymbolen sind alle anzugeben) <sup>5</sup>					
Nach c	der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der	nationalen Klassifikation und der IPC	12ugeben/~		
Int. Cl 4.					
	C 07 D 501/18; C 07 D 501/	04; C 07 F 7/18			
II. RECH	ERCHIERTE SACHGEBIETE		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Klassifikas	Recnerchierter M	<del></del>			
	ionasystem -	Klassifikationssymbole			
Int. Gi.4	C 07 D 501/00				
	Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff g unter die recherchiert	gehörende Veröffentlichungen, soweit diese en Sachgebiete fallen <sup>8</sup>			
IIL EINSC	HLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN <sup>9</sup>				
Art*	Kennzeichnung der Veröffentlichung 11, soweit erforderlich	th unter Angabe der maßgeblichen Teile 12	Betr. Anspruch Nr. 13		
P	EP, A, 0154417 (YAMANOUCHI PR 11. September 1985, siehe Beispiel 1	HARMACEUTICAL CO.LTD.) Seiten 10-13;	1,2		
1 1		·			
İ	•				
	·				
		·			
i					
	•				
defin	ere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen 10: öffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik niert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach de meldedatum oder dem Prioritätsdatum	verottentlicht worden		
tiona	"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nech dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Thomas im der der der der ihr zugrundeliegenden Thomas im der der der ihr zugrundeliegenden Thomas im der der der der ihr zugrundeliegenden Thomas im der der der ihr zugrundeliegenden Thomas im der der der ihr zugrundeliegenden Thomas im der				
zwei fenti	verorrientlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lessen, oder durch die das Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruch fentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht ge- te Erfindung kann nicht als neu oder auf erfinderischer Tätig-				
ande	anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruch				
eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kate-					
"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffent- licht worden ist					
IV. BESCI	HEINIGUNG				
Datum	des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Rechau	thenberichts		
	6. März 1986	Absendedatum des Internationalen Recha	0		
Intern	ationale Recherchenbehörde	Unterschrift des bevollmächtigsen Bedienst	eten /)		
	Europäisches Patentamt	14. VAN MOL	<del></del> ]		

### ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT UBER DIE

INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR. PCT/EP 85/00635 (SA 11344)

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 19/03/86

Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbe- richt angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffent- lichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	
EP-A- 0154417	11/09/85	JP-A-	60169486	02/09/85

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.